

Ch# 2

CHEMISTRY CLASS 9TH

Time : 60

Marks : 30

Name. _____ Roll No. _____ Section. _____

Q. No. 1 Choose the correct answer. (6)

- i. Charge on alpha particle الفا پارٹیکل پر چارج ہے۔
 (a) +ve (b) -ve (c) neutral نیوٹرل (d) none کوئی نہیں
- ii. Atomic no. of Oxygen is. آکسیجن کا ایٹم نمبر ہے
 (a) 10 (b) 12 (c) 18 (d) 20
- iii. the number of isotopes of carbon. کاربن کے ٹوپس کی تعداد
 (a) 2 (b) 3 (c) 7 (d) 11
- iv. Planks constant is represented by پلانکس کا کانسٹنٹ کو ظاہر کیا جاتا ہے
 (a) ΔE (b) β (c) h (d) v
- v. No. of sub shell in 2nd shell دوسرے شیل میں سب شیل کی تعداد ہے
 (a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4
- vi. Deuterium is used to make. ڈیوٹیریم کیا بنانے کے لئے استعمال ہوتا ہے
 (a) hard water ہارڈ واٹر (b) heavy water ہیوی واٹر (c) soft water سوفٹ واٹر (d) light water لائٹ واٹر

Q. No. 2. Give the Short answer. (10×2=20)

- i. write two properties of canal rays. کینال ریز کی دو خصوصیات لکھیں
- ii. write main points of Dalton's atomic theory ڈالٹن کی تھیوری کے نکات بتائیں
- iii. Write electronic configuration of Magnesium مگنیشیم کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں
- iv. What is the maximum capacity for Shell شیل کی زیادہ سے زیادہ گنجائش کیا ہے
- v. Write use of isotopes in power generation. ٹوپس کے پاور جنریشن میں استعمال بیان کریں
- vi. Write about structure of atom. ایٹم کی ساخت بیان کریں
- vii. What observation are made by Rutherford رڈرفورڈ کے مشاہدات بیان کریں
- viii. What is classical theory of radiation. کلاسیکل تھیوری سے کیا مراد ہے
- ix. Write about the isotopes of carbon. کاربن کے ٹوپس کے بارے میں لکھیں
- x. Define electronic configuration. الیکٹرونک کنفیگریشن کی تعریف کریں

Q. No. 3. Long Question. (4)

Differentiate between Rutherford and Bohr atomic theory

رڈرفورڈ اور بوہر کی تھیوری میں فرق لکھیں۔